

الجزيئات البيولوجية (الحيوية) الكبيرة : الم

المونيمرات البوليمرات حمض أميني بروتين نشا/ سليلوز/ سكر أحادي (جلوكوز) حمض دهنی دهون

نيوكليوتيدة

جلوكوز

HOCH

**شكل (٥):** السكروز من السكريات الثنائية

حمض نووی

- ١ ـ مركبات عضوية كهيرة الحجم تتكون من جزيئات أصغر حجما منها
  - ٢ ـ جميعها تحتوي العلى عنصر الكربون

الباب الأول

- ٣- هي ضرورية حا لحياة الكائنات الحية
- ٤ معظمها تعلم الوليليل التي تتكون من اتحاد وحدات أصغر تسمى المونومير ات عن طريق عملية تسمى البلمرة

المهوميرات لتكوين البوليمرات (الجزئيات الحيوية الكبيرة) البلورة : هي

# تقسيم الجزئيات البيولوجية الكبيرة

تقسم حسب: ١ ـ ترا<u>لايبها المازيئل</u>، الواظائف التي تقوم بها إلى ٤ مجموعات:

# ۱– الکربوهبدرات : |

مهم تسمى المونيمرات وتشمل السكريات والنشويات والألياف هى جزئيات بيولوجية كبيرة الحجم تتكوركا من وحدال

انها تتکوی من ذرات C و H و O بنسبة: ۱:۲:۱ ◙ يعبر عنها بالصيغة الجزيئية "(CH2O)الأ

# أهمية الكربوهيدرات:

الماقة للحصول على الطاقة ١ - المصول على الطاقة : لأنها تعتبر من أهم المص

٢- تخزين الطاقة في الكائنات الدية لدين الداجة إليمًا

- أ) النباتات تخزنها في صورة نشا
- ب) الإنسان والحيوان تخزن في صورة جليكوجين في الكبد والعضلال
  - ٣- بناء الخلابا: حيث أنها مكون أساس لبعض أجزاء الخلية مثل:
    - أ) السليلوز في جدر الخلايا النباتية
    - ب) الأغشية الخلوية وبروتوبلازم الخلايا (حيث توجد فيها أيضاً)

التركيب الجزيئي للكربوهيدرات: تصنف الكربوهيدرات على أساس التركيب الجزيئي إلى:

CH OH

# ولا : السكريات البسيطة :

- ١ ـ قابلة للذوبان في الماء
- ٢ ـ لها وزن جزيئي منخفض ٣ ـ تتميز بطعم حلو

### السكريات البسيطة السكريات العديدة (المعقدة) قابلة للذوبان في الماء عير قابلة للذوبان في الماء لها وزن جزيئي منخفض للها وزن جزيئي عال ليس لها طعم تتميز بطعم حلو مثال: الجلوكوز والسكروز النشا/السليلوز/الجليكوجين

الباب الأول

## Mr.Moussa Al Sayed الأساس الكيميائي للخلية

أنواع السكريات البسيطة: حسب تركيبها الكيميائي

# السكرياك الأحادية

أبسط أنواع السكر إيات تتكون من جزئ واحد

فقط يتكون هذا الجال جهمن سلسلة من ذرات

الكربون يتعطل يلكا

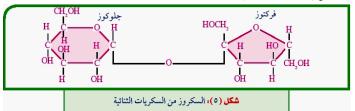
والهيدروجين بط

فیها یتراوح من ۳ <sub>۱</sub>

# السكريات الثنائية

جزئ السكر الثنائي يتكون من اتحاد جزيئين من

السكريات الأحادية



### مثال :

- ١ ـ الجلوكوز (سكر العنب)
- ٢- الفركتوز (سكر الفواكه) ٢- الفركتوز
  - ٣- الجالاكتوز
    - ٤ ـ الريبوز

### ەثال :

- ١- المالتوز (سكر الشعير) يتكون من جزئين من الجلوكوز
- ۲- السكروز (سكر القصب) يتكون من جزئ جلوكوز + جزئ فركتوز
- ٣ اللاكتوز ( سكر اللبن ) يتكون من جزئ جلوكوز+ جزئ جالاكتوز

# دور السكريات الأحادية في عملية نقل الطلقة داخل غليا الكائنات الحية :

◙ تحصل الكائنات الحية على الطاقة المختزنة في المواد الكوا الله عندما:

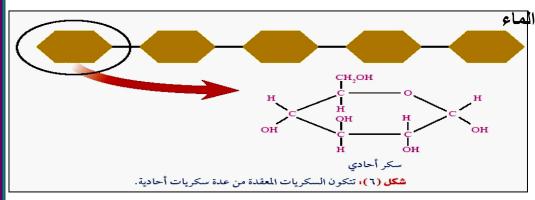
сн,он

н с—о н І/н \І

- المجهزنة فكى الروابط الكيميائية ١ - يتأكسد الجلوكوز داخل الخلايا (في الميتوكوندريا) وتنطَّلُق اللَّهُ أَيُّا اللَّهُ أَيُّا لتخزن في مركب ATP (أدينوزين ثلاثي الفوسفات)
- ٢-ينتقل ATP إلى أماكن أخرى في الخلية الستخدام الطاقة المختزنة ليات الحيوية في الخلية

# ثانياً: السكريات المعقدة 🌡 🚓

- ١ ـ سكريات عديدة تتكون من السكريات الأحادية مثال: النشا والسليلوز والكبليكوجين وكل منها يتكون من جزيئات جلوكوز متحدة مع بعضها
  - ٢ غير قابلة للذوبان في الماء
    - ٣- لها وزن جزيئي عال
      - ٤ ـ ليس لها طعم



(Yb

تترك

مغطر

محلول

نشا

ر في المنظم ا

٢. ضع في الإنابيل الأربعة على الترتيب 2ml من:

(محلول الجلو الولي محلول النشا / زلال البيض / الماء المقطر ).

٣. أضف 2ml كاشف بنهكت إلى كل انبوبة.

٤. ضع الأنابيب فول علمام مائي التركها ٥ دقائق ثم اطفئ الموقد .

الملاحظة والتفسير إ

التفسير	الماهمظة	المادة	رقم الانبوبة
تغير لون الكاشف في الانبوبة (١) لان الجلوكوز من السكريات الأحادية التي تغير لون كاشف بندكت من الأزرق إلى المرتقالي .	يتخراه الماثاني إلى اللوان الجريقاني	محلول جلوكوز	(1)
الم يتغلير الها الكاشف في الأنابيب الثلاثة التي لا النظام من السمكريات المعقدة التي لا النظير لوالم كاشف بندكت . النظير البيض والماء المقطر لا يحتويان على سعريات بالمقطر الا يحتويان على سعريات بالمقطر .	لم يتغير لون الكاشف	محلول نشا زلال بیض ماء مقطر	( Y ) ( Y ) ( ½ )

! الاستنتاج : يستخدم كاشف بندكت في الكشف عن السكريات الأماديات في الاطعمة المختلفة .

! تطبیق حیاتی :

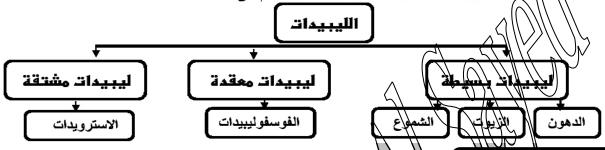
١. يستخدم كاشف بندكت الازرق في الكشف عن السكر في البول والدم ؟

٢. يستخدم كاشف اليود البرتقالى فى الكشف عن النشا فى الاطعمة المختلفة حيث يتغير لون الكاشف إلى اللون الأزرق الداكن.

يجب على مريض السكر والسمنة الابتعاد عن المواد السكرية والنشوية .



٢ - تتكون الليبيد المن مجموعة كبيرة من المركبات غير المتجانسة وتنقسم إلى



التركيب الجزيئي اليبيدات تتك الليبيدات من اتحاد ٣ أحماض دهنبة + جزيً واحد جلسرول

رول چهول به ۳ مجموعات هیدروکسیل(OH)

حمض دهني ۱ Fatty acid

حمض دهني ۲ Fatty acid

حمض دهنی ۳ Fatty acid

# أهمية الليبيدات :

١- المصول على الطاقة: بالرغم من أن الكراو الم

للطاقة إلا أن الطاقة المستمدة من الليبيدات أكثر من اللط من نفس الكمية من الكربوهيدرات لا يبدأ الجسم في استأ

المختزنة في الدهون إلا في غياب الكربوهيدرات.

٢- بناء الخلابا: تكون الليبيدات حوالي ٥٪ من المواد العضوية المكا للللاالحية لها دور في تركيب الأغشية الخلوية

٣- الحفاظ على درجة حرارة الحيوانات التي تعيش في الأماكن شديدة ۗ البرودة

حيث تعمل الليبيدات التي تخزن تحت الجلد كعازل حراري في الإنسان و الحيوان(مثل الدب القطبي)

- ٤ غطاء واقي لسطم العديد من النباتات والحيوانات
  - ٥- بعضما يعمل كمرمونات كما في الاسترويدات





التركيب الجزيئي لليبيدات



الباب الأول Mr. Moussa Al Sayed الأساس الكيميائي للخلية

تصنيف الليبيدات : حسب تركيبها الكيميائي:

- الليبيدات البسيطة التنج من تفاعل الأحماض الدهنية مع الكحولات

◙ تقسم حسب : ♦ درجة تشبع الأحماض الدهنية ب- نوع الكحولات إلى :

ج) الشحوع	الدهــــون	أ) الزيا
تتكون من تفاعل أحماض دهنية ذات	مواد صلبة تتكون	دهون سائلة تتكلون من تفاعل أحماض
أوزان جزيئية عالية مع كحولات	من تفاعل أحماض	دهنية غير مشبعة ملى المهريسرول
أحادية الهيدروكسيل	إهنية مشبعة مع	وتسمى الجلسريبات الثاثبة
	الجلسرول وتسمى	
مثال: الشمع الذي يغطي أوراق	$\Diamond$	مثال: الزيوت التي تغطي ريثول
النباتات خاصة الصحراية لتقليل	أيدلاها والمريدات	الطيورالمائية حتى لا ينفذ إليها المالح
فقد الماء في عملية النتح	1620	فتعوق حركتها

# ٢- الليبيدات المعقدة : ۗ

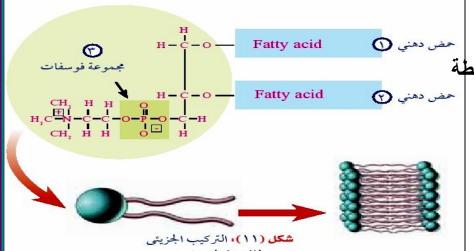
يدخل في تركيبها الكربون والهيدروجين والأكسجين بالإسافة الماكا الماكا الموسفور والنيتروجين كما في الفوسفوليبيدات

# الفوسفوليبيدات

- ◙ ليبيدات توجد في أغشية الخلايا النباتية والحيوانية
- ☑ تشبه في تركيبها جزيئات الدهون إلا أن مجموعة الفوسفات PO<sub>4</sub> والكوليل الحالم محل الحمض الدهني الثالث

# ٣- الليبيدات المشتقة :

ليبيدات تشتق من الليبيدات البسيطة والمعقدة بالتحلل المائي مثال الكوليسترول والهرمونات



أ.مــوســـى ١٠٩٩٣٧٨٢٠٦

2

محلول

بطاطس

مغطر

يذور فول

1

يذور فول

سوداني

نشاط عملى (٢) كيفية الكشف عن الليبيدات

المواد والأدوات المستخدمة :

- ٤ أنابيب /ختبار / بطاطس / بذور فول / بذور فول سنوداني / ماء مقطر / هاون / ٤ ماصة / كاشف سودان ٤ .

ا الخطوات

اقطع فطع من البطاطس إلى قطع صغيرة جدا المحلم المحلم الهاون مع إضافة 2ml من المحلم المحلم المحلمة ألم كرر هذه المحلمة أم كرر هذه الخطوة مل بنور الفول السوداني

٢. رقم الانابيل الها (١): (١

٣. ضع في الأنابيل الإبعال عالم الترتيب 2ml من:

(محلول بذور الفول اللو الله محلول البطاطس / محلول بذور الفول / الماء المقطر)

ع. أضف 2ml من كاشف ليوان ع إلى إلى البوبة.

! الملاحظة والتفسير:

التفسير	الملاحظة الم	المادة	رقم الانبوبة
تغیر کون الکاشف فی الأنبوبة (۱) النبوبة (۱) النبوبة و النبود النبود الفول السودانی تحتوی علی النبودان النبودان النبودان الأحمر .	تكون بقلعة المثية على سطح المحلول وتغار المحلول وتغار الون الكاشف الأحمر .	محلول بذور فول سودانی	(')
لله يتعير لوال الكاشف في الأنابيب الثلاثة لعدم المتوانع، على دهون .	لم يتغير لون الكاشفة	محلول بطاطس محلول بذور فول ماء مقطر	

! تطبیق حیاتی

يستخدم كاشف سودان كفى الكشف عن الدهون فى الأطعمة المختلفة والله اللهيت واللبن وزبدة الفول السودانى لأنه صبغ قابل للذوبان مسببا بقعة دهنية على سطحها كما أنه يلحول إلى اللون الأحمر فى وجود الدهون.

	_	•	
	٨	1	Ä
- 1	٨	,	
		_	

	، على الفصل الأول	. تدريات	المصطلح الملمم	.::41/1
( ) alitation	· كى اسلى اول جزيئات أصغر عن طرية		A	
عضها لتكوين البوليمرات()				
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	بريات صغيرة من السكر بزيئات صغيرة من السكر	*	1 1 4	
سيغتها العامة (CH <sub>2</sub> O) (	,		100	
()	ن ۳: ٦ ذراًت كربون			
()	كريات الأحادية	له ایکنهیئین من السه	الاناتي من الزنيام	٥ -الجزئ
نض (	حُلُو ووزن جزيئى منخا	لا الماء ولهالغو	ت قابلاً الله بان م	٦_سكرياد
()	وز • ۸: مه •	والمبيارة المجاماته	كون من الرتباط	۷۔سکر یڈ
()	جزائی فرکنور مالای د:	جر ها جلاو خور و . داداع :	تكون من التباط يتكون من ارتباط يتكون من ارتباط دات غير قال المالا	۸_سکری ه سکری
()	چاد دنور لها وزل جزيئي عال و ل	جاودورو جدى	بحوں من ارتباط ،	٦-سحري ١٠٠٠ سکري
( ) et la de al la estil te	7 t-211 21 milk 1 11	الأحالة تندي المالي	ا بروسني اله	
ص البرين ورابي حوري المربون(	خريات صغيرة من الأد	ة تتكون أمن عدة	ات بيو لو حية كبير	ہ ۔ جی۔ ھ حزیئا
جليسرول ()	المرسلية غير مشبعة مع ال	ن تفاعل أحماض	ن سائلة تتكون مر	ــ .دي ۱۲ـدهو
()	مهلية مشكبا مع الجلس	وتفاعل أحماط أ	د صلبة تتكون من	۱۳ ـ مواد
مع كحولات أحادية الهيدر وكسيل (	ناك أوزال الجلايكية عانية	، أحماض دهنيكة إ	د تتكون من تفاعل	٤ ١ _ مواد
()		بعض الهرمونات	د تدخل فی ترکیب	٥١ ـ مواد
،PO والكولين تحل محل الحمض الدهني الثالث	أن المعلم المعالمة الفق المفاحر	زيئات الدهون إلا	تشبه في تركيبها ج	۲۱ ـمواد ن
على الببرين ورابع كلوريد الحربون (	ة والخيوالنية	شية الخلايا النباتي	معقدة توجد في أغ	◙ مواد
	مود (A)    ا    ا	ها يناسب العر	من العمود (B)	۲) اختر ،
\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	(A)		(B)	(A)
	7 \ \ \		( <b>D</b> )	$(\mathbf{A})$
المالية الملكة النبات	۱ - السليلوز أ)		نوعها	المادة
غرنا في انسالة النبات استخدا الطاقة المخترنة التمام العمليات الحيوية داخل الخلية	۱ -السليلوز ۲ -الجليكوجين	ت بسیطة دات سیطة	نوعها فوليبيدات أ)ليبيدان	المادة ١ _الفوسا
غرنا قرأ انسلاله النبات استخدار الطاقة المختزنة التمام العمليات الحيوية داخل الخلية يدخل في تاكيب بعض الهرمونات يدخل في الركيب الحاسية السلايا الفياتية والحيوانية	۱ - السليلوز ۲ - الجليكوجين ۳ - النشا ٤ - الفوسفوليبيدات د)	يات بسيطة	نوعها فوليبيدات أ)ليبيدان ز ب)سكري	المادة ١ ـ الفوسا ٢ ـ الريبور
غرنا في انسالة النبات استخداد المعاليات الحيوية داخل الخلية المحاليات الحيوية داخل الخلية المحاليات الحيوية داخل الخلية المحاليات المحا	۱ - السليلوز ۲ - الجليكوجين ۳ - النشا ٤ - الفوسفوليبيدات د) ۱۵ - الاسترويدات هـ)		نوعها فولیبیدات أ)لیبیدان ز ب)سکره ت ج)سکرو	المادة ١ ـ الفوسر ٢ ـ الريبو، ٣ ـ الزيون ٤ ـ السليل
غرن في النبيلة النبات استخدار الطاقة المختزنة التمام العمليات الحيوية داخل الخلية يدخل في تاكيب بعض الهرمونات يدخل في الركيب الحاسبة المالايا الفياتية والحيوانية	۱ - السليلوز ۲ - الجليكوجين ۳ - النشا ٤ - الفوسفوليبيدات د) ۱۵ - الاسترويدات هـ)	يات بسيطة يات معقدة ات مشتقة بات غير عضوية	نوعها فوليبيدات أ)ليبيدان ز ب)سكري ت ج)سكري وز د) ليبيدا سترول هـ)مركب	المادة ١ -الفوسس ٢ -الريبور ٣ -الزيور
غرنا في انسكة النبات المخترنة التمام العمليات الحيوية داخل الخلية المخترنة التمام العمليات الحيوية داخل الخلية المخالف المخلية المخالف المخلية المخالف المخالفة والحيوانية المخالف ال	۱ - السليلوز ۲ - الجليكوجين ۳ - النشا ٤ - الفوسفوليبيدات د) ۱۵ - الاسترويدات هـ)	يات بسيطة يات معقدة ات مشتقة	نوعها فوليبيدات أ)ليبيدان ز ب)سكري ت ج)سكري وز د) ليبيدا سترول هـ)مركب	المادة ١ ـ الفوسر ٢ ـ الريبو، ٣ ـ الزيون ٤ ـ السليل
غرنا في انسكة النبات المخترنة المحمليات الحيوية داخل الخلية المخترنة المحمليات الحيوية داخل الخلية للمحليات المحليات ال	۱ - السليلوز ۲ - الجليكوجين ۳ - النشا ٤ - الفوسفوليبيدات د) ۱۵ - الاسترويدات هـ)	يات بسيطة يات معقدة ات مشتقة بات غير عضوية ات معقدة	نوعها فوليبيدات أ)ليبيدان ز ب)سكري ت ج)سكري وز د) ليبيدا سترول هـ)مركب	المادة ١ -الفوسس ٢ -الريبو ٣ -الزيون ٤ -السليل ٥ -الكولي
غرنا في انسكة النبات المخترنة التمام العمليات الحيوية داخل الخلية المخترنة التمام العمليات الحيوية داخل الخلية المخالف المخلية المخالف المخلية المخالف المخالفة والحيوانية المخالف ال	۱ - السليلوز ۲ - الجليكوجين ۳ - النشا ٤ - الفوسفوليبيدات د) ٥ - الاسترويدات هـ)	یات بسیطة یات معقدة ات مشتقة بات غیر عضویة ات معقدة	فوليبيدات أ)ليبيدات ز ب)سكر، ت ج)سكر، وز د) ليبيدا سترول هـ)مركب و) ليبيدا	المادة ١ -الفوسا ٢ -الريبوا ٣ -الزيوا ٤ -السليلا ٥ -الكوليا
المنافة النبات المخترنة الممام العمليات الحيوية داخل الخلية المخترنة الممام العمليات الحيوية داخل الخلية المخترنة المحاليات ا	۱ - السليلوز ۲ - الجليكوجين ۳ - النشا ٤ - الفوسفوليبيدات د) ۱۵ - الاسترويدات هـ)	یات بسیطة یات معقدة ات مشتقة بات غیر عضویة ات معقدة (B)	نوعها أوليبيدات أليبيدات باسكره جاسكره وز دا ليبيدا هامركبو ماركبو والسيدات البسيطة يات البسيطة	المادة ١ -الفوسا ٢ -الريبون ٤ -الريبون ٥ -الكوليد ٥ -الكوليد ١ -السكر ٢ -السكر
غرنام انبيلة النبات المخترنة القرام العمليات الحيوية داخل الخلية المخترنة القرام العمليات الحيوية داخل الخلية المخترنة المحلوات المحلواتية والحيوانية الخلايا المحلواتية يخزلن في خلايا العبد والمحترب العابد والمحترب العابد المحلوات العبد المحترب العابد المحترب	۱-السليلوز ۲-الجليكوجين ۳-النشا ۱۶- الفوسفوليبيدات د) ۱۵-الاسترويدات ها ۱۵-الاسترويدات ها المائيكوجين بالتحال المائي للنواع الأخراط	يات بسيطة يات معقدة ات مشتقة بات غير عضوية ات معقدة (B) (B) أ)من أم ب)تنتج	فوليبيدات أ)ليبيدات البسيطة البسيطة البسيطة المسيطة المسيطالة المسيطة المسيطة المسيطة المسيطة المسيطة المسيطة المسيطة المسيطة المسيطة	المادة ١ -الفوسا ٢ -الريبوا ٤ -السليلا ٥ -الكوليا ١ -السكر ٢ -السكر
غرنام النباة النبات المحترنة الممام العمليات الحيوية داخل الخلية المحترنة المحليات الحيوية داخل الخلية المحترنة المحلوات المحتواتية والحيواتية والحيواتية والحيواتية يدخل في مكيب الحداد المحترزة المحتر	۱-السليلوز ۲-الجليكوجين ۳-النشا ۱۶- الفوسفوليبيدات د) ۱۵-الاسترويدات هرا ۱۵-الاسترويدات هرا المائي المائي النواع الأخراط في تركيبها الفوسفور والنيا الفي الماء	یات بسیطة یات معقدة ات مشتقة بات غیر عضویة ات معقدة (B) (ا)من أم ب)تنتج ج)یدخل د) تذوب	فوليبيدات أ)ليبيدات ب)سكره ج)سكره وز د) ليبيدا هـ)مركب سترول هـ)مركب يات البسيطة يات العيدة المشتقة المشتقة	المادة ١ -الفوسا ٢ -الريبو ٤ -السليل ٥ -الكوليد ١ -السكر ٢ -السكر ٢ -السكر ٣ -الليبيد
غرنام النباة النبات المحترنة الممام العمليات الحيوية داخل الخلية المحترنة المحليات الحيوية داخل الخلية المحترنة المحلوات المحتواتية والحيواتية والحيواتية والحيواتية يدخل في مكيب الحداد المحترزة المحتر	۱-السليلوز ۲-الجليكوجين ۳-النشا ۱۶- الفوسفوليبيدات د) ۱۵-الاسترويدات ها ۱۵-الاسترويدات ها المائيكوجين بالتحال المائي للنواع الأخراط	یات بسیطة یات معقدة ات مشتقة بات غیر عضویة ات معقدة (B) (ا)من أم ب)تنتج ج)یدخل د) تذوب	فوليبيدات أ)ليبيدات البسيطة البسيطة البسيطة المسيطة المسيطالة المسيطة المسيطة المسيطة المسيطة المسيطة المسيطة المسيطة المسيطة المسيطة	المادة ١ -الفوسا ٢ -الريبو ٤ -السليل ٥ -الكوليد ١ -السكر ٢ -السكر ٢ -السكر ٣ -الليبيد
غرنام النباة النبات المحترنة الممام العمليات الحيوية داخل الخلية المحترنة المحليات الحيوية داخل الخلية المحترنة المحلوات المحتواتية والحيواتية والحيواتية والحيواتية يدخل في مكيب الحداد المحترزة المحتر	ا - السليلوز ٢ - الجليكوجين ٣ - النشا ٤ - الفوسفوليبيدات ٥ - الاسترويدات في المائي للنواع الأخر؛ في تركيبها الفوسفور والنيز في الماء ن من تفاعل الأحماض الدهن	يات بسيطة يات معقدة ات مشتقة ات معقدة ات معقدة ب)تنتج ب)تنتج ج)يدخل د) تذوب ه)تكور	نوعها أوليبيدات أليبيدات حاسكره المستطة المستطنة ا	المادة ١ -الفوسا ٢ -الريبوا ٤ -الريبوا ٥ -الكوليا ١ -السكر ٢ -السكر ٣ -الليبيدا ٤ -الليبيدا ٥ -الليبيدا
غرنام النباة النبات المحترنة الممام العمليات الحيوية داخل الخلية المحترنة المحليات الحيوية داخل الخلية المحترنة المحلوات المحتواتية والحيواتية والحيواتية والحيواتية يدخل في مكيب الحداد المحترزة المحتر	البسليلوز ٢-الجليكوجين ٣-النشا ١- الفوسفوليبيدات ٥-الاسترويدات ها الجليكوجين بالتحلل المائي للنواع الأخر؛ في تركيبها الفوسفور والنيز في الماء ن من تفاعل الأحماض الدهني	یات بسیطة یات معقدة ات معقدة ات معقدة ات معقدة (B) (B) (C) بات نوب المن الم	فوليبيدات أبليبيدات ج)سكره وز ح)سكره وز د) ليبيدا هاسترول هامركه يات البسيطة ات المشتقة ات المعقدة ات المعقدة الله الله الله الله الله الله الله الل	المادة ۱ -الفوسا ۲ -الريبوا ۱ -السليار ۱ -الكولي ۲ -السكر ۲ -السكر ۲ -السيد ۵ -الليبيد ۵ -الليبيد (A)
غرنام النباة النبات المحترنة الممام العمليات الحيوية داخل الخلية المحترنة المحليات الحيوية داخل الخلية المحترنة المحلوات المحتواتية والحيواتية والحيواتية والحيواتية يدخل في مكيب الحداد المحترزة المحتر	ا - السليلوز ٢ - الجليكوجين ٣ - النشا ٤ - الفوسفوليبيدات ٥ - الاسترويدات في المائي للنواع الأخرا في تركيبها الفوسفور والنيا في تركيبها الفوسفور والنيا ن من تفاعل الأحماض الدهنا وكوز مع جزئ فركتوز	يات بسيطة يات معقدة ات مشتقة ات معقدة ات معقدة ب)تنتج ب)تنتج ج)يدخل د) تذوب ه)تكور	فوليبيدات أ)ليبيدات ج)سكري وز ب)سكري وز د) ليبيدا سترول هـ)مركب يات البسيطة ات المشتقة ات المعقدة ات المعقدة ات المعقدة	المادة ١ -الفوسا ٢ -الريبوا ٤ -الريبوا ٥ -الكوليا ١ -السكر ٢ -السكر ٣ -الليبيدا ٤ -الليبيدا ٥ -الليبيدا
غرنام النباة النبات المحترنة الممام العمليات الحيوية داخل الخلية المحترنة المحليات الحيوية داخل الخلية المحترنة المحلوات المحتواتية والحيواتية والحيواتية والحيواتية يدخل في مكيب الحداد المحترزة المحتر	ا-السليلوز الجليكوجين الخالفشا الفوسفوليبيدات الفوسفوليبيدات السترويدات السترويدات في تركيبها الفوسفور والنيز في الماء في الماء في الماء وي الماء وي الماء وي الماء في الماء وي الما	یات بسیطة یات معقدة ات معقدة بات غیر عضویة ات معقدة (B) (B) (أ)من أم ب)تنتج إن من ارتباط جزئ جون من ارتباط جدة ج	فوليبيدات أ)ليبيدات ج)سكرا البيدات ج)سكرا البيدات البيدات البيدات و) ليبيدا و) ليبيدا البيدات البيداة المشتقة ات المشتقة ات المشتقة ات المعقدة البيدا المسلطة البيدا المسلطة البيدا المسلطة البيدا المسلطة البيدا المسلطة البيدا المسلطة المس	المادة ۱ ـ الفوسا ۲ ـ الريبو ۱ ـ الريبو ۱ ـ السليل ۱ ـ السكر ۲ ـ السكر ۱ ـ السيد ۱ ـ الليبيد ۱ ـ الليبيد ۱ ـ الليبيد ۱ ـ الليبيد ۲ ـ سكر ۲ ـ سكر ۲ ـ سكر
غرنام النباة النبات المحترنة الممام العمليات الحيوية داخل الخلية المحترنة المحليات الحيوية داخل الخلية المحترنة المحلوات المحتواتية والحيواتية والحيواتية والحيواتية يدخل في مكيب الحداد المحترزة المحتر	ا-السليلوز الجليكوجين الجاليكوجين الفساو الفوسفوليبيدات الفوسفوليبيدات المائي المائي المائي المائي المائي المائي المائي المائي ألماء في الماء في الماء من تفاعل الأحماض الدهنا وكوز مع جزئ فركتوز المحلوكوز مع جزئ جالاكتوز المحتوز مع جزئ جالاكتوز مع جزئ جالاكتوز مع جزئ جالاكتوز	یات بسیطة یات معقدة ات معقدة ات معقدة ات معقدة ات معقدة ات معقدة الله من ارتباط جزئ جاون من ارتباط جزینین	فوليبيدات أ)ليبيدات ج)سكره وز د) ليبيدات و) ليبيدات و) ليبيدا و) ليبيدا و) ليبيدا و) ليبيدا العديدة المعقدة اللبن اللبن المعقدة اللبن المعقدة اللبن المعقدة اللبن الللبن اللبن اللبن اللبن الللبن اللبن الللبن الللللللللل	المادة ۱ -الفوسا ۲ -الريبوا ۱ -الريبوا ۱ -الكوليا ۱ -السكر ۲ -السكر ۲ -السيدا ۱ -الليبيدا ۱ -الليبيدا ۲ -الليبيدا ۲ -الليبيدا ۲ -سكر ۲ -سكر ۲ -سكر
النبات الخلفة المختزنة الممام العمليات الحيوية داخل الخلية المختزنة المحاليات الحيوية داخل الخلية المختزنة المحاليات المهاتية والحيوانية الخلايا المهاتية والحيوانية يختزن في خلايا الخلية المائية المحالية المائية المحالية المائية المحالية المائية المحالية	ا-السليلوز الجليكوجين الخالفشا الفوسفوليبيدات الفوسفوليبيدات السترويدات السترويدات في تركيبها الفوسفور والنيز في الماء في الماء في الماء وي الماء وي الماء وي الماء في الماء وي الما	یات بسیطة یات معقدة ات معقدة ات معقدة ات معقدة ات معقدة (B) (B) (أ)من أم ب)تنتج ب)يدخل ب)تنتج ون من ارتباط جزئ جون من ارتباط جزينين	فوليبيدات أيبيدات جاسكرا أيبيدات البسيطة والبييداة المعقدة المعقدة النسيطة النسيطيطة النسيطة النسيطة النسيطة	المادة ۱ -الفوسا ۲ -الريبو ۱ -الريبو ۵ -الكوليد ۱ -السكر ۲ -السكر ۲ -الليبيد ۵ -الليبيد ۲ -الليبيد ۲ -النشا (A) ۱ -النشا ۱ -النشا ۲ -سكر ۲ -سكر ۲ -سكر ۲ -سكر

Mr.Moussa Al Sayed الأساس الكيميائي للخلية	الباب الأول
روز	٢ ـمن أمثلة السكريات الأحادية السك
	٣ مونيمرات الكبروهيدرات تتكون ١
ة سكريات أحادية مرتبطة مع بعضها اللاكتوز (	
الجلوكوز لتخزن في مركبات ( <u>ADP)</u> (	
	٦- يخزن النبات السك الات في صور
ات الفركتوز	٧ يتكون السليلوز مل عدد من جزيا
النباتيه النباتيه	۸ یدخل النشا فی ترکیل حدر الخلای
()	٩ الجليكوجين من الهاكريات البسيط
ينيه و جلسرول	١٠ تتكون الليبلالات من المهاشي ام
ينية وجلسرول ر الفطنية <u>كالماء</u> ماض دهنية مشبعة وجلسرول هي <u>الزيوت</u> (	١١ تدوب الليبيدات في الماييات عب
نماض دهنیه مشبعه و جلسرول هی <u>الزیوت</u> (	۱۲ -المواد التي تتكون من العاعل الا
د بعض الحدوانات على حمايتها من البرودة (	١٢ يعمل الشمع المحرن المعال والع
	٤١ - الكوليسترول والاسلاويداني من
نها اقوانین ا	٤) اختر الإجابة الصحيحة من ليبر
ت كرالون إلمال جزيئات (الكريو هيدر ات/الدهون/ الماء/ البروتينات )	١ - الجزيئات التي لا تحتوي على النر
يولواجية الماضوية (الأحماض النووية/ الكربوهيدرات/ الماء/ البروتينات)	البنات
عرب الكوليسترول / الكربو هيدرات) عن الكوليسترول / الكربو هيدرات)	الصيغة العامة $(\mathrm{CH_2O})_\mathrm{n}$ تعبر -
عير المويل المراكب المراكب المالتوز/السكروز/اللاكتوز/الجالاكتوز)	٤ - السكر الذي يطلق عليه سكر الش
عاء ما محمل	الصيعة العامة (CH <sub>2</sub> O) كعبر ع ٤- السكر الذي يطلق عليه سكر الش ٥- كل السكريات التالية تذوب في الم
يتكون جزئ إلى المهمد الألمال منظر المستخدور / مالتوز / ريبوز / سكروز )	٩-عدما ينحد جزيئان جلوكور معا ب
المحلوجون الفرجون الحالاجون السخرون	٧ ــمد ، اميله السيك بات التيانية
عديدة	٨-اى مما يلى ليس من السكريات ال
يقل الطاقة داخل خلال الكاتبات الحيلة في السيطة ) المعادية التناتية / المعقدة / البسيطة )	٩ - السكريات المسئولة عن عمليات
( جنو خور و جالا خنور ( جار جنو خور و خالا خنور / جريبين جنو خور )	١٠٠٠ يبخون جرئ المالتور من الكاد
من	١١ - موتيمرات الجليدوجين تندون ا
عديدة	١٦ - تمتص الكربو هيدرات من الأما
وع هي معن سعريات	المام الحزيد التالية تتكون من
بيعرون والمعلق من الجلسرول هي (الزيبوت المدود) / الشموع / الكوليسترول عماض دهنية مشبعة مع الجلسرول هي (الزيبوت المدود)	
	١٦ كل مما يلى من الليبيدات ما عد
	١٧ ـأى مما يلى ينتج من تفاعل الأد
(الليبيدات البسيطة/ الليبيدات المعصرة / الليبيدات المشتقة / الهرمونات )	
أحماض دهنية غير مشبعة مع الجلسرول (الزيوت الدهون/ الشموع/ الكوليسترول)	١٨ ـ دهون سائلة تتكون من تفاعل
(الاسترويدات/ الفوسفوليبيدات/ الدهون/ الشمع)	٩ ١ من أمثلة الليبيدات المشتقة
/	٢٠ من أمثلة الليبيدات المعقدة
	: کلاد (۵
ع السكر بالت ع	-) — . 1 تعد السكريات الأحادية أبسط أنوا
ح استریت .	
عن عمليات نقل الطاقة داخل خلايا الكائن الحي ؟	٢ ـالسكريات الأحادية هي المسئولة
) السكريات البسيطة ؟	٣ يستخدم كاشف بندكت للكشف عن
دهنية من الملابس ؟	٤ يستخدم البنزين في إزالة البقع ال
	•••••••••••
(.),99°VAY.7	

الباب الأول Mr.Moussa Al Sayed الأساس الكيميائي للخلية المرودة و_تستطيع بعض الحيوانات أن تحافظ على درجة حرارتها في الأماكن شديدة البرودة
٥ ـ تستطيع بعض الحيوانات أن تحافظ على درجة حرارتها في الأماكن شديدة البرودة
٦ يخزن الدهن تحت الجلد خاصة في الحيوانات القطبية ؟
٧ ـ يغطى ريش الطيور المائية بالزيوت ؟
٨ ـ تغطى أوراق النياتات خاصة الصحراوية بطبقة من الشمع ؟
٩ يستخدم سودان (١) في الكشف عن الدهون ؟
١٠ يختلف جزئ السعرونا عن جزئ المالهوز ؟
١١ أهمية وجود جزئيانة ١٦٩ في الخلية ١٧
١٠ ـ لا يتغيرلون كاشفل بندكت لوند اضافته إلى النشا ؟
۳ ا الكربو هيدرات مكون أساسى لبعض أخيرات الخلية ع
١٤ - تستخدم الكربو هيدرات لتخزين الطاقة والمراكمة المربو هيدرات لتخزين الطاقة والمراكمة المربو
ه ۱ الليبيدات تعمل كعازل حرارى ؟
١٦- الليبيدات تدخل في تركيب الأغشية الخلوية ؟
٦) هاذا يحدث عند
١ - اتحاد مجموعة من المونيمرات مع بعضها
٢ ـ اتحاد جزيئين من السكريات الأحادية . ٣ ـ اتحاد عدة جزيئات من السكريات الأحادية .
٤ ـاتحاد جزئ جلوكوز مع جزئ فركتوز .
٥ ـأكسدة الجلوكوز داخل الميتوكوندريا .
٦-إضافة قطرات من محلول بندكت إلى سكر أحادى .
٧-إضافة محلول بندكت إلى الماء المقطر .
٨-إضافة محلول اليود إلى النشا .
9 ـ تحلل الليبيدات البسيطة والمعقدة مائياً.
١٠ - استبدال الحمض الدهني الثالث في الدهون بمجموعة فوسفات وكولين .
١١- إضافة محلول سودان (٤) إلى محلول الفول السوداني .
أ.مــوســـى ١٠٩٩٣٧٨٢٠٦)



(التركيب الجزيئي للبروتينات 🖫

ات) هي الأحماض الأمينية ◙ البروتينات هي جزيئات كبيرة معقدة (بوليمرات) تتكون من وحدالته إلى

# موذج بروتين

شكل (١٣)، نموذج يوضح تركيب البروتين من الأحماض الأمينية

المجموعات الوظيفية

وحدات بناء البروتين وهي مركبات عضوية تتكون من ذرات الكربون والهيدر وجين والأكسجين والنيتروجين

تركيب المعض الأميني : الأحماض الأمينية تتكون من : ذرة كربون تتصل ب :

ا ـ مجموعة الأمين  $NH_2$  (مجموعة قاعدية )

٢ ـ مجموعة كربوكسيل COOH (مجموعة حمضية ) آ في الحمض الأميني

٣ ـ ذرة هيدروجين

الأحماض الأمينية :|

٤ ـ مجموعة ألكيل R تختلف من حمض أميني لأخر

H [مجموعة الأمين] [مجموعة الكربوكسيل] COOH NH, مجموعة مجموعة R فاعدية شكل (١٤): الصيغة العامة للحمض الأميني

الأحماض الأمينية وبناء البروتين

تتكون البروتينات من وحدات متكررة من الأحماض الأمينية التي ترتبط مع بعضها بروابط ببتيدية

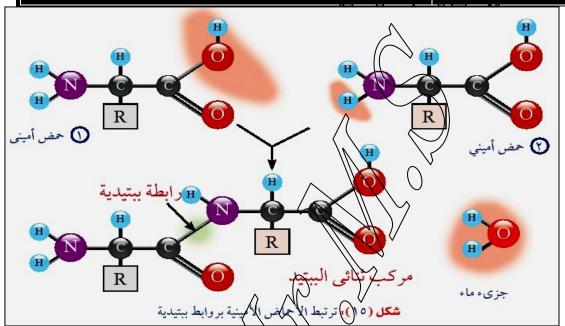
الرابطة الببتبلاية :

توجد بين مجموعة الكراوكسيل لأحد الأحماض الأمينية ومجموعة أمين لحمض أميني أخر ويخرج الماء نتيجة هذا الاتحاد

س؛ قارن بير نبائي البينيد ومديد الببتيد؟

المركب ثنائي ألببائيد السنديد الببتيد

ناتج اتحاد حمضين الميناليل السلسلة البروالين المتكونة من عديد من الأحماض الأمينية



علل ) اختلاف البروتينات عن بعضما أو بوجد عدد لا مصر له من البرونيا الله

رج: بسبب اختلاف أنواع وترتيب وعدد الأحماض الأمينية في سلاسًا البراتي مما يعطي احتمالات واسعة جداً ومتنوعة لتكوين البروتينات

△ يدخل في بناء البروتينات ٢٠ نوعاً من الأحماض الأمينية مثال الجليسين Gly والآلانين Ala والآلانين
 Val والفالين

الباب الأول

Mr.Moussa Al Sayed الأساس الكيميائي للخلية

تصنيف البروتينات ] تصنف البروتينات تبعاً للمواد التي تدخل في بنائها إلى:

مثال :

## البروتينات المرتبطة

تتكون من الوحد الله الأساسية لبناء التكون من الأحماض الأمينية ترتبط بعناصر أخرى

مثال: :

١- البروتينات النووية المرتبطة بالأحماض النووية

٢ ﴿ البروتينات الفوسفورية مثل الكازين

(به وتين اللبن ويحتوي على الفوسفور)

الثبروكسبن (بروتين الغدة الدرقية يحتوى على عنصر اليود)

العيم الدم بروتين يحتوى على عنصر الحديد

البروتينات البسيطة

البروتين أي الإلحماض الأمينية فقط

بروتين الألبيومين المو

١- أوراق وبذول الكلك

۲ - بلازما دم الإنسان ا

# نشاط عمد (١٣ كلفلية المكشف عن البروتينات

! المواد والأدوات المستخدمة !

-٤ انابيب اختبار.

- زلال ليول - ماء مقور \_ محلول سكر .

! الخطوات:

١. رقم الإنابيب من (١): (٤). ضع فى الانابيب الاربعة على الترتيب m

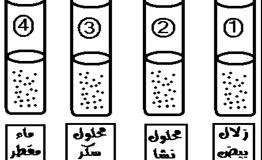
(زلال بيض / محلول النشا/ محلول السكر /

الماء المقطر)

٣. أضف 2ml من كاشف البيوريت إلى كل أنبوبة.

! الملاحظة والتفسير:

الممحلول نشا عِ إِشْفَهُ } البيوريت الأزرق. 2 1



$\cdots$	٠	
محلول سکر	محلول نشا	ر لال نيمن
		_

التفسير التفسير	الملاحظة	المادة	رقم الأنبوبة
تغير لون الكاشف فى الأنبوبة (١) لأن زلال البيض يحتوى على البروتين الذى يغير لون كاشف البيوريت من اللون الأزرق إلى البنفسجى.	يتغير لون الكاشف إلى اللون البنفسجى	زلال بیض	( ' )
لم يتغير لون الكاشف في الأنابيب الثلاثة لعدم احتوائها على بروتين .	لم يتغير لون الكاشف	محلول نشا محلول سكر ماء مقطر	( Y ) ( Y ) ( £ )

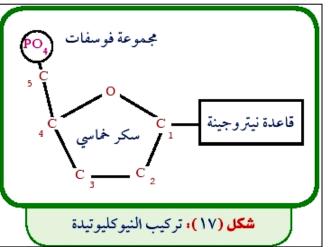
الاستنتاج: يستخدم كاشف البيوريت في الكشف عن وجود البروتينات في الاطعمة المختلفة.

# الأحماض النووية :

◙ جزيئات بيولوجية كيبيرة تتكون من الكربون والهيدروجين والأكسجين والنيتروجين والفوسفور

# ◙ أنواعما:

- ١ ـ الحمض النولاي الم
- ٢ الحمض النو والله كما قاومي الأكسيدين) DNA
- ◙ تتكون من وحالت أولهالمبية تالملي النيو كليوتيدات
- و ترتبط النيوكليوتيدات مع المعصه بروابط تساهمية لتكوين عديد النيوكليونيد أو المحمض النواي

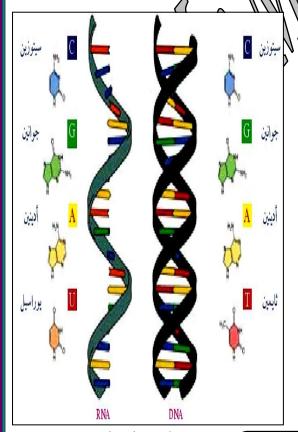


النبوكليونيدة = سكر خماسي المجموعة فوسفات + قاعدة نيتروجينية

نيوكليوتليدة ANA أنيوكليوتيدة RNA	وجه المقارنة
داي أكسي ليبوز	جزئ السكر الخماسي
ترتبط برابطة تساهمها بدرة العربون رقم (٥)	مجموعة الفوسفات
	القاعدة النيتروجينية
والثايمينT السيتوزين لل واليور المال السيتوزين C	

# أهمية الأحماض النووية :

- ١ DNA يدخل في تركيب الكروموسومات وهو المسئول عن نقل الصفات الوراثية من جيل لأخر حيث يحمل DNA المعلومات الوراثية المسئولة عن:
  - أ) إظهار الصفات المميزة للكائن الحي
  - ب) تنظيم جميع الأنشطة الحيوية للخلايا
  - ۲- RNA ينسخ من DNA ثم ينتقل إلى السيتوبلازم لتستخدمه الخلية في بناء:
    - ١ ـ البروتينات المسئولة عن إظهار الصفات
    - ٢ ـ البروتينات المسئولة عن تنظيم الأنشطة الحيوية



آ. مسوسسى ١٠٠٩٩٣٧٨٦٠٠ شكل (١٨) التركيب الجزيش لكل من DNA ، RNA

### 10)

# تدريبات على الفصل الثاني

	۱)اكتب المصطم العلمي :
لأمينية ()	١ جزيئات بيولوجية كبيرة تتكون من اتحاد عدة جزيئات أصغر (مونيمرات) تسمى الأحماض ال
رجدة بناء البروتين)	٢ -مونيمرات تتكون ملى ذرات الكربون والهيدروجين والأكسجين والنيتروجين والفوسفور (أو و
()	٣ مجموعة حمضية المحمل في تركيب الحمض الأميني
()	٤ - مجموعة قاعد إلا تاخل في تركيب الحمض الأميني
()	٥ رابطة كيميائية انتشارين الأحماض الأمينية
()	٦ ـ مركب يتكور (من المحله) من أمينيين معاً
<i>()</i>	٧-سلسلة تتكور من عنه من منية أثرتبط معاً بروابط ببتيدية
()	<ul> <li>٨ بروتينات تتكون لمن احداض امرايية فقط .</li> <li>٩ بروتينات تتكون من أحداض امينية مرتبطة بعناص أخرى مثل الفوسفور واليود</li> </ul>
()	٩ ـ بروتينات تتكون من المعاص المينية مراتبط المعناص الحرى مثل القوسقور واليود
()	٠٠ برونین پیواجد کی اور اور است و پلازه الدم
()	<ul> <li>١٠ بروتين يتواجد في أوراف المبانات وبالزما الدم</li> <li>١٠ عنصر يدخل في تراكيب لروانين الغدة الدرقية (الثيروكسين)</li> <li>١٢ بروتين يوجد في فحليا الدم الحراء ويحتول على عنصر الحديد</li> </ul>
()	١٣٠ - بروتين يوجد في هري الدم الحمراء ويعتفون على طنصر العديد المحتلفة المختلفة المختلفة
()	١٠ - حن بنات بيه له حية كبيرة تتكون مع التحاد فن بنات أصغر (مو نيمر ات) تسمر النيو كليو تبدات
ر فات (	ا المجزيئات بيولوجية كبيرة تتكون من التحاد الزيئات أصغر (مونيمرات) تسمى النيوكليوتيدات المجزيئات أصغر (مونيمرات) تسمى النيوكليوتيدات المحدة بناء الأحماض النووية تتكون من الكرخ المالي وقاعدة نيتروجينية ومجموعة فوسال المحدد الم
() ==	١٦ - سكر خماسي الكربون يدخل في تركيب الحمض النولي (RNA)
()	۱۲ ـ سكر خماسى الكربون يدخل فى تركيب الحمض النولي (RNA) ۱۷ ـ سكر خماسى الكربون يدخل فى تركيب الحمص النوري (DN)
() ( <b>D</b> l	٨١ قاعدة نبتره حدثية تعرف الدمض الذه وكالكلاك ولأناه حدث الحمض الذه مي ١٨١
(R)	· ٩ ١ - قاعدة نيتروجينية توجد في الحمض النووي (AA) ولا توجد في المحمض النووي (NA)
`()	٠٠ حمض نووى يدخل في تركيب الكروموسومات ويلمل المعنولمات الورائلية للكائن الحي ﴿ وَالْمُعَالِمُ الْكِائن الْحَي
(	٢١ حمض نووى ويتكون من شريط مفرد من النيوكليوكيوكيا الله الهاري (
()	۱۹ - قاعدة نيتروجينية توجد في الحمض النووي (DNA) ولا توجد في المحمض النووي (NA) و لا توجد في المحمض النووي (NA) و لا توجد في المحمض النووي (NA) و لا توجد في المحمض النووي ويدخل في تركيب الكروموسومات ويحمل المعنود المحمض نووي ويتكون من شريط مفرد من النيوكليوتيات (المحمض نووي ويتكون من شريط مفرد من النيوكليوتيات (المحمض نووي ويتكون من شريط مغرد من النيوكليوتيات (المحمض النووي المحمض النووي (المحمض النووي المحمض النووي المحمض النووي المحمض النووي (المحمض النووي المحمض النووي المحمض النووي المحمض النووي المحمض النووي المحمض النووي المحمض النووي (المحمض النووي المحمض
	٢)اختر الإجابة الصحيحة مما بين القوسين :
نيو كليو تيدة / البروتين )	١-أى مما يلى ليس مونيمر
في النووية / الجلوكوز)	٢ - وحدات بناء البروتين هي (الأحماض الأمينية / الأحماض الدهنية الإحمام
نين من احماض أمينية /	٣-أى العبارات التالية صواب (يتكون السكر البسيط من عدة سكريات عهودة الميتكول البرال
من احماض دهنية )	يتكون الجلسول من أحماض دهنية / تتكون الليوالليالليالياليات اللهات المالية الما
	٤ - تختلف الحماض الأمينية فيما بينها من حيث (مجموعة الكربوكسيل/مجموعة الأمال مالجمو
· / أيونية / هيدروجينية )	٥- ترتبط الأحماض الأمينية مع بعضها بروابط
	٦ يرجع اختلاف البروتينات إلى (عدد الأحماض الأمينية/نوع الأحماض الأمينية/ترتيبو الأحماض
	٧- من أمثلة البروتينات الفوسفورية(الكازين / الثيروكسكين / الأ
وجلوبين/ التيروكسين)	٨ ـ من أمثلة البروتينات البسيطة (الكازين / الألبيومين / الهيم
	اختر من العمود $(\mathbf{B})$ ها بناسب العمود $(\mathbf{A})$ :

(B)	(A)
أ)يكشف عن الدهون	١ ـمحلول بندكت
ب)يكشف عن الجلوكوز	٢ محلول البيوريت
ج)يكشف عن النشا	٣ ـ محلول سودان (٤)
د)يكشف عن السليلوز	٤ محلول اليود
هـ) يكشف عن البروتينات	

(B)	(A)
أ تتكون من نيوكليوتيدات	١ النشا
ب تتكون من أحماض دهنية	۲ البروتينات
ج) تتكون من أحماض أمينية	٣_الدهون
د) تتكون من وحدات من الجلوكوز	٤ الأحماض النووية
ه ) تتكون من أملاح غير عضوية	

	الأساس الكيميائي للخلية	Mr.Moussa Al Sa	ayed	الباب الأول
			<b>(B)</b>	(A)
	ن والأكسجين والنيتروجين	ات الكربون والهيدروجي	<ol> <li>أ)تحتوى على ذر</li> </ol>	١ السكريات الأحادية
		۳: ٦) ذرة كربون		\ <b>\</b> \
	ث م الأكسيدين	ىكر خماسى الكربون ات الكربون والهيدروج	, •	٣ -الأحماض الأمينية ٤ -النيوكليوتيدات
L	برواد عمجين			
,				عُد كتابة العبارات
(	)	ماض الامينية . حدد عة الكريد كسرار		۱ - یدخل فی بناج البراه اینات ۲ : ختاف ۱۷ - در افراد اینات
(	······) ······)		* [// \_/ \ // \	<ul> <li>٢ تختلف الأحمال الأملياة</li> <li>٣ تنشأ روابط تساهلية ليبال</li> </ul>
(	ر) م اكسيد الكربون ( لأمينية <u>ومجموعة الألكيل</u> للح	ُهِن نتيجة نزع جزئ <u>ثان</u>	ل كالرجاطييل أمية	٤ ـ تنشأ الرابطة الببليدية الب
مض الأميني الأخر	لأمينية <u>ومجموعة الألكيلَ</u> للح	﴿ كسيل لأحد الأحماض ال	ببالك المجموعة الكرا	٥ ـ تتواجد الرابطة الببتيهة
(	)	ريدير)	يل المهلا عنصر المع	۱ پختوی برونین انتیرواجس
( (	) ئة	هان في الأطعمة المختلة	في العملف على الله	٧ بروتين الكازين يوجلهفي ٨ يستخدم محلول البيوريت
(		بهرة الكربون رقم (١)	و في الليوكليوتيارة	٩ ـ تتصل مجموعة الفوسفان
· (	)	(D)	ترکیب جزاول (NA)	<ul> <li>١ - يدخل سكر الريبوز في المسلمان</li> <li>١ - تتكون الأحماض النووي</li> </ul>
(	)			
(	·····)	يطوي من النبو حدو بيدات	، <u>(RNA)</u> من مور (DNA) في سيتور	<ul><li>٢ - يتكون الحمض النووى</li><li>١ - يوجد الحمض النووى إ</li></ul>
(	·····)	1	(D1171)	۵)علل :
		مض تعملت والأر	. المحددة لنه ع الح	ك)كل. ١ ـمجموعة الألكيل (R) هو
••••				(K) 0,
		مينية فقط ؟ // \ \	مين ينتج احماض أ	٢ ـعند تحلل بروتين الألبيوه
•••••				٣ ـ توجد ملايين المركبات الب
		V		
	الرالمرتبطة إلى الم	يموجلوبين من البروتينا	، البسيطة بينما اله	٤ - الألبيومين من البروتينات
•••••				
	مه المخطوما	<b>جود البروتينات في الاطع</b>	في الكشف عن و.	٥ - يستخدم محلول البيوريت
•••••••		••••••	الخلية ؟	٦ ـا همية جزئ (DNA) في
••••••	نه ؟	عد النيتروجينية المكونة	اختلاف نوع القوا	٧-يختلف الحمض النووى بـ
•••••	•••••••	••••••	•••••	
		ية الله الله الله الله الله الله الله الل	. f . •	٦) هاذا يحدث عند:
•••••	••••••			<ul> <li>١ -استبدال مجمعة الألكيل (٤</li> <li>٢ -تغيير نوع أحد الأحماض</li> </ul>
•••••	•••••••			۱ معیر توع احد الاحماص ۳ ارتباط حمضین أمینیین م
•••••	••••••••••			٤ - ارتباط عدة أحماض أميني
•••••	••••••			٥ تشابه الأحماض الأمينية
••••••	••••••			٦ -إضافة قطرات من محلول ٧ لم تراط عدة ندم كاره تردات
••••••	••••••••	« <u>u</u> a	معا براوابط سده	٧-ارتباط عدة نيوكليوتيدات
	(11994	مــوســـی ۲۸۲۰۹		

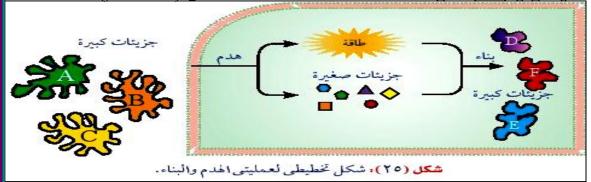


عمليات الأبيض: تفاعلات بيوكيميائية ضرورية للنمو وإصلاح الأنسجة التالفة والحصول على الطاقة هي مستمرة ويسبب توقفها موت الكائن الحي

النيض (التمثيل (الغذائي) مجموعة من العمليات البيوكيميائية تحدث داخل الخلية وتم فيها

مقادة من جا يئات بسيطة وتسمى (عملية بناء)

تخلاص الملاقة الكيميائية المختزنة فيها وتسمى (عملية هدم) ۲ ـ تكسير بعض الجز ليلات الا



اللنابي البسيطة لبناء مواد أكثر تعقيداً للك طاقة مثل بناء البروتينات من الأحماض الأمينية

طاقة التنشم

في غياب

الإنزيم

طاقة التنشيا

في وجود الإنزيم

أولا: الهــــدم

عملية تحرير الطاقة المختزنة في عملية يتم فيها استاخلا الروابط الكيميائية الموجودة في من خلال سلسلة تفلع الجزيئات مثل الجلوكوز

طاقة التنشيط : هي الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيملا

◙ لكى تتم التفاعلات الكيميائية فإنها تحتاج إلى طاقة تنشيط عالية وللحد من استهلاك الخلية للطاقة أثناء التفاعلات التي تتم داخلها يجب أن يكون هناك محفز:

١- لضمان حدوث التفاعل الكيميائي بسرعة

٢ - وتقليل طاقة التنشيط هذا المحفز يسمى الإنزيمات

هن الشكل المقابل : نـلاحظ

شكل (٢٦): تأثير الإنزيات على الطاقة المستهلكة في التفاعل طاقة تنشيط التفاعل تقل في وجود الإنزيم عن طاقة

التنشيط في غيابه وبالتالي فإن استهلاك الخلية للطاقة يكون أقل في وجود الإنزيم

الباب الأول

الإنزيمسات

عوامل مساعدة حيوية تتكون من جزيئات بروتينية تزيد من سرعة التفاعلات الكيميائية في الخلية

∃ تركيب الإنزيم√

يتكون الإنزيم من الكاد عدد كبير من الأحماض الأمينية تكون فيما بينها سلسلة أوأكثر من عديد الببتيد

خواص الإنريمات

- ١- الإنزيهات تناسل كافير التفاحل الكيميائي دون أن تتأثر أي تزيد من سرعة التفاعلات الكيميائية في الخلية الأخرى )
  - ٢- الإنزيمات تتأثر في عمل بتركيز أيون الميدروجين PH ودرجة الحرارة
  - ٣- الإنزيهات على درجة عالية من النافطس (وذلك يميزها عن العوامل المساعدة الأخرى) علل ؟
    - / ج: لأن كل إنزيم يختص بمادة متفاعلة والحق عليها المادة الهدف كما أنها تختص بنوع واحد أو عدا قليل من التفاعلات
      - ٤- الإنزيمات تقلل طاقة التنشيط اللازمة لبح النفاعل

أصل الكلمة الإنزيم كلمة لاتينية تعنى فى الخميرة (In yeast) حيث اكتشفت الإنزيمات فى البداية فى عملية تخمر الجلوكوز إلى كحول بواسطة الخميرة.

# العوامل المؤثرة في (سرعة) عمل الإنزيم ا

١ ـ تركيز الإنزيم ٢ ـ تركيز المادة الهدف

٣- درجة الحرارة ٤- الأس الهيدروجيني PH

٥ ـ وجود المثبطات

النشاط الإنزيمي - ٨٠٠ درجة درجة الحرارة ٥٠٠٥ ، ٢٠ ٢٠ ١٠ الحرارة تشكل (٣١): العلاقة بين درجات الحرارة ونشاط الإنزيم

# العلاقة بين درجات الحرارة ونشاط الإنزيم): من الشكل حد :

- ١ ـ درجة الحرارة التي يبدأ عندها نشاط كل إنزيم
- ٢ ـ درجة الحرارة التي يظهر عندها أقص نشاط لكل إنزيم
  - ٣- درجة الحرارة التي يقف عندها نشاط كل إنزيم
    - ٤ المدى الحراري لنشاط كل إنزيم

(الملاحظة والاستنتاج)

- لاحظ أن: معظم الإنزيمات تعمل بنشاط عند درجة حرارة ٣٧°م
  - ◙ لكل إنزيم درجة حرارة يكون عندها أكثر نشاطاً وتسمى (درجة الحرارة المثلى)
- ١- عند ارتفاع درجة المرارة عن الدرجة المثلى يقل نشاط لإنزيم تدريجياً إلى أن يصل إلى درجة حرارة

أ.مــوســى ١٠٩٩٣٧٨٢٠٦

# الاساس الحيد Mr.Moussa Al Sayed والاساس الحيد الباب الأول يقف عندها نشاط الإنزيم تماماً (بسبب التغير قي التركيب الطبيعي له) Mr.Moussa Al Sayed الأساس الكيميائي للخلية ٢- عند انخفاض درجة الحرارة عن الدرجة المثلى يقل أيضاً نشاط الإنزيم إلى أن يصل إلى درجة حرارة دنيا يكون عندها أقل نشاط للإنزيم

- ٣- عند درجة المعفل المعوي يقف نشاط الإنزيم تماماً وعند رفع درجة الحرارة يعود للإنزيم نشاطه مرة أخرى علل ) بعض من ظفات الملايس يسجل عليها درجة الحرارة المناسبة لاستخدامها ؟
- وملها على الإنزيمات ولكل إنزيم درجة حرارة مثلى يكون عندها أكثر نشاط عن هذه الدرجة ويقل نشاطه بالارتفاع ألو الأ

# الأس الهيدروجيني PH

H في المحلول ويحدد ما إذا كان السائل حمضاً أم قاعدة أم متعادلاً هو القياس الذي يحدد تركيز ايول الهيدر واجبيل

- ١ السوائل ذات الأس الهيدروجيرل الأقلامن المتعتبر أحماضاً
- المهتبر قلويات أو قواعد ٢ ـ السوائل ذات الأس الهيدروجيني
- ٣ ـ السوائل ذات الأس الهيدروجيني ٧ تعم تعادلة الرهرهي تساوي PH للماء النقي عند درجة °۲0 س )



# الأس الهيدروجيني ونشاط الأنزيم:

س : علل ): تتأثر الإنزيمات بتغير درجة الأس الميدروجيني ۖ ﴿

/ ج: لأن الإنزيمات عبارة عن مواد بروتينية تحتوي على مجاميع كربر الماليلة -COOH حامضية ومجاميع أمينية NH<sub>2</sub> قاعدية

◙ كل إنزيم رقم (أس) هيدروجيني يعمل عنده بأقصى فعالية ويسمى الرقم المبدروجيني الأمثل

إذا قل أو زاد عنه يقل نشاط الإنزيم إلى أن يتوقف

## ەثال :

- ۱- البيسين يعمل في درجة PH حامضية
- ٢- التربيبسين يعمل في درجة PH قاعدية
- ٣- معظم الإنزيمات تعمل في درجة ؟.٧ = PH علل

نشاط الإنزيه الأس الهيدروجيني pH مكل (٣٦): الرقم الهيدروجيني الأمثل للبيسين والتربسين

نشاط عملى (٤): تأثير الرقم الهيدروجيني PH على نشاط الإنزيم

# المواد والأدوات المستخدمة :

- ٣ انابيب ٨ ختبار . إنزيم أميليز ٥ % . محلول نشا .
- محاليل لنظمة متباينة الرقم الهيدروجيني لمدى من الرقم الهيدروجيني .
  - محلول ليود سرنجات 5ml حامل انابيب .
- ورق لا من ماصة ماصة قلم
  - علامالت

الباب الأول

# المعارات المعنا

- ١. رُقْمُ الْأَنْبَالِيلِ الْمِنْ الْمُنْالِيلِ الْمِنْ الْمُنَالِقِيلِ الْمُنْفِيلِ الْمُنْفِيلِ الْمُنْفِيلِ
- ٢. ضع قلى الإنابليل الثلاثلة 2ml من الأميليز ،
   ٢. ضع قلى الإنبوبة :
   ٢. ضع قلى الإنبوبة :
  - المالمان المحلول المنظم ( 7.5 =
    - > 7 من المحلول المنظم ( 7 × 1ml ( ٢ )
    - ( PH من المحلول المنظم ( ۳ )
      - (pH
- ٣. أضف ألنى الانابيب الثلاثة فطر المعلى المعلول اليود ولاحظ تغير لون المحلول في الانابيب.
  - ٤. اترك الأنابيب لفترة وسجل ملاحظها

# ا الملاحظة والتفسير:

الاستفسير	الملاحظة	رقم الانبوبة
لم يتغير لل اللوال الانبوبة (١) لأن إنزيم الأميليز قام بتحليل التناب اللي سلك مالتون أى أن ( ) قيمة مناسبة لنشاط الإلنيم	لم يتغير لون اليود	(1)
يتغير لون اليود قلق الأنبيال (٣) ، (٣) لأن إنزيم الأميليز لم يحلل النشا أو أن (٣) ، (٣) ، (٣) ، (٣) النشا أو أن (٣) حمل (٣) بيست قيم مناسبة لعمل الإنزيم لأنه يعمل في الوسط القلوى الضعيف .	يتغير لون اليود إلي اللون الأزرق	( Y ) ( Y )

# ! الاستنتاج:

يختلف نشاط الإنزيم باختلاف الرقم الهيدروجينى حيث يقل نشاط الإنزيم كلما زاد أو قل الأس الهيدروجينى عن الرقم المثالى الذى يعمل عنده الإنزيم .

# موقع الإنزيم الإنزيم مدى الـ pH نوع الوسط فم اميليز اللعاب ٧-٧,٥ - قاعدي - ق

# العلم والتكنولجيا والمجتمع :

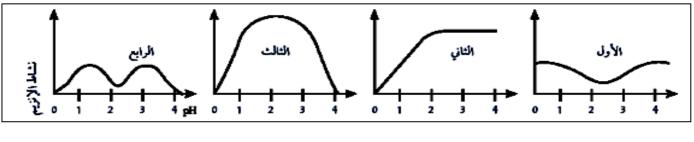
# الأدوية الحيوية :

بروتينات تنتج طبيعياً داخل

الجسم البشري لها القدرة على علاج العديد من الأمراض والاضطرابات داخل الجسم وقد أمكن إنتاج هذه الجزيئات البيولوجية الكبيرة واستخدامها في علاج بعض الأمراض

أ.مــوســـى ٢٠٦٨٧٩٩٩٠٠

الأساس الكيميائي للخلية Mr.Moussa Al Sayed	الباب الأول
	الأدوية الحيوية النانونية :
ت) نانونية لتوصلها مباشرة إلى الخلايا المصابة (الخلايا المستهدفة) من الجسم	
	علم الأدوية الحيوية النانونية
يل الأدوية الحيوية لخلايا الجسم المصابة باستخدام الجسيمات النانونية	,
يات با الفصل الثالث. على الفصل الثالث	11 //
	. (\( \) \\ \\
ت التحدث داخل الخلية و تشمل عمليت البناء والعدم ( )	1)أكتب المصطلح العلمي : 1 - محموعة العلمات الله المماثلية النا
تراتحدث داخل الخلية وتشمل عمليتى البناء والهدم () أن الله جزيئات بسيطة لتحرير الطاقة الكيميائية	٢ عملية تكسير بعض الجرايبات الكيير
() مواد افتر تعقيداً ويستهاك ذلك طاقة مواد افتر تعقيداً ويستهاك ذلك طاقة مواد اكثر تعقيداً من خلال سلسلة من التفاعلات مع استهلاك طاقة ()	الموجودة في الجزيئات مثلًا الجلو فوز
ه مواد الفشر تعقیداً ویستهاك ذلك طاقة و است	٣-عملية تحويل الجزيئات البالباطات ال
ع مواد اکتر انتخفیدا می کارل سنسته می انتفاعلات مع استهلات طاقه () 4 انتظاما القیمیانی	و استخدام الجريبات السيطور في بناء ٤-الحد الأدنى من الطاق اللازمار لبيا
برواتين والعمل على زيادة سرعة التفاعلات الكيميائية في الخلية (	ه-عومل مساعدة حيوية تتكون من ال
تالم المركانشاطي	٦-درجة الحرارة التي يكون عندها الإ
هر (وجان الموجاة (+H) في المحلول (أسسس) ما المحلول (أسسس)	٧-الفياس الذي يحدد تركيز ايونات الـ ٨ م حال ١٠ ١٠ عمد الله ١٠ م حال ١
() (PYI) (PYI) (4)	۱۰-معالیل یکون ۱۱مس الهیدر و جینی ا ۱۹- محالیل یکون الأس الهیدر و جینی ا
ر المار (PH) المبادى المار	<ul> <li>٨-محاليل يكون الأس الهيدروجيني لـ</li> <li>٩- محاليل يكون الأس الهيدروجيني ا</li> <li>١- محاليل يكون الأس الهيدروجيني</li> <li>١ - الأس الهيدروجيني الذي يعمل عن</li> <li>٢ - الله للماء النقى عند درجة حر</li> </ul>
نده الإنزيم بأقطب الأعلية (	١١- الأس الهيدروجيني الذي يعمل عا
`	
	٢)اختر الإجابة الصحيحة من بين ا
الكيميائية الموجودة في بعض الموالليبلي ( بناء / هدم / هضم / إخراج )	<ul> <li>١-تحرر الطاقة المختزنة في الروابط</li> <li>٢-أكسدة الحله كه ذ أثناء عملية التنفس</li> </ul>
س الخلوى تعتبر عملية	٣-يزيد الإنزيم من سرعة التفاعل الك
(بران نیال ۱ میدیة / سکریة / نشویة )	٤ - تتكون الإنزيمات من مواد
نفاعل / تقليل طاقة التنشيط / تقيليل (منهاله المثالة منا الطاقة / جميع ما سبق)	٥- يعمل الإنزيم على (زيادة سرعة الت
ت و المراد المنافعة التنشيط / تقيليل (من المنافعة المنكرية / نشوية ) فاعل / تقليل طاقة التنشيط / تقيليل (من المنافعة منافعة المنافعة المن	١ - من العوامل التي توبر كي عمل الإد ٧- تعمل الان بمات بنشاط اكثر عند در
جة حُرارة	٨-معظم الإنزيمات تعمل عند أس هيد
اعدة الكيميائية الأخرى في أنها (تزيد من طاقة التنشيط / تختص بمادة متفاعلة	٩- تمتاز الإنزيمات عن العوامل المس
واحدة / تشارك في التفاعل الكيميائي / تزيد من اسرعة التفاعل الكيميائي ) عرارة	
	· · - يتوقف تساك الإثريم طد درجه د · ا - إذا كانت قيمة الأس الهيدروجيني
ى يساعد على الهضم حيث يعمل الببسين جيداً عند قيمة PHتتراوح بين ١.٥ -	
ا يحدث لإنزيم الببسين إذا زادت قيمة PH في المعدة	<ul> <li>٢.٥ أى من الأشكال التالية يوضح ما</li> </ul>
† † <u>†                                 </u>	_ †
	.1.50



77)	الأساس الكيميائي للخلية Mr. Moussa Al Sayed
	٣ –أعد كتابة العبارات التالية بعد تصويب ها تحته خط:
(	
(	٢- تتكون الإنزيمات من هواد دهنية المسابقة المسابقة المسا
(	a constant of the state of the
(	٤ ـ تزيد الإنزيمات من طاقة التنشيط اللازمة لبدء التفاعل ( ٥ ـ عند درجة ٢٠ ٥ م
( (	
(	V = sat life a little while like the arelet
(	٨-إنزيم التربسيان عمل كل ادركية PH محمضية
(	
	: Jle (ž
	١-أكسدة الجلوكوز أثناء عملية التنفس الخلولي تعتبر عملية هدم ؟
•••••	٢-بناء البروتينات من الأحماض الأمينية لعتبر المملية بناء ؟
	٣-أهمية وجود الإنزيمات لإتمام عمليات الأيض ؟
	٤-تقوم الإنزيمات بدور العامل الحفاز ؟ ﴿ ﴿ ﴿ ﴾ ﴿ ﴾ ﴾ الله الله الله الله الله الله الله
	٥-تتشابه الإنزيمات مع العوامل المساعدة الكيميائية إلا انها تمتان عنها ؟
	٦-الإنزيمات حساسة لدرجة الحرارة ؟
	٧-يتوقف نشاط الإنزيم تماماً عند درجة الصفر المئوى ؟ ١
	<ul> <li>۸- تتمیز معظم الإنزیمات بمدی ضیق من درجات الحرارة ؟</li> </ul>
	٩- بعض منظفات الملابس يسجل عليها درجات الحرارة المناسبة لاستخرامها؟ \
	١٠ ـ معظم الإنزيمات تعمل عند درجة PH=7.4 ؟
	تتأثر الإنزيمات بتغير الأس الهيدروجينى ؟
	١١ ـ تختلف عملية الهدم عن عملية البناء ؟
••••••	١ ٢ - يصاحب بعملية الهدم انطلاق طاقة ؟
••••••	١٣-يصاحب عملية البناء امتصاص طاقة ؟
•••••	٤١- توجد علاقة بين نشاط الإنزيم ودرجة الحرارة ؟
•••••	ه ۱ لملإنزيم درجة حرارة مثلى ودرجة PH مثلى ؟
•••••	١٦-تتراوح قيمة الأس الهيدروجيني للمحاليل بين صفر: ١٤؟
	أ. مصوسى ١٠٩٩٣٧٨٢٠٦

Mr.Mouss الأساس الكيميائي للخلية	a Al Sayed	الباب الأول
		ه اذا بحدث عند:
، الأميليز إلى درجة الصفر المئوى	رة الوسط الذى يعمل فيه إنزيد	١ - انخفاض درجة حرا
ريم	لأركن الدرجة المثلى لنشاط الإنز	•
•••••••••••••••••••••••••••••••••••••••	رقم الهيدروجيني المناسب	\ \ '
	دة عن القيمة المثلى لعمل الإنز	/ \ <del>_</del> ,
ى الامثل لعمل الإنزيم	روجينى عن الرقم الهيدروجين	<i>II V</i>
	<b>1</b>	٦) : قارن بين 🍴 📉
DNA و RNA	﴿ عَلَمُ النَّهُ تِرُوجِينِيةٌ فِي كُلُّ مِنْ ﴿	أ) السكر الخماطلي والله
تعریف مع ذکر مثال لکل منهما	في اللبكاريات المحقدة من حيث ال	ب) السكريات السيطة
		•
أحد الإنزيمات ودرجة الحرارة : 🔪 🔻 🛕	رأها مكالعلاقة ابين لنشاط	٦)يوضم الشكل الذم
النشاط الإنويسي	أ غندلها نشاط الإنزيام	درجة الحرارة التي يبا
7 \	هُر عند لِل أقطى المناط المالتزيم	
\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\	ف عندها نقماط الإنزاج	
		المدى الحرارى لنشاط
1. 7. 7. 2. 0.		
	يدول السابق اشر ح تأثير در الما	
	التى أمامك تمثل وحدة بناخ	
المانت أم قاعدة المانت	R ج) كلاهما فتسور	NA (+ DNA (
<b>                                  </b>		· Divis
۱۱ ۱ ۱۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱		
نيتروجينية يوراسيل : الكلم المح	تالى للمقارنة بين كل من	٨)استخدم الجدول اا
۱۱ ۱ ۱۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱ ۱		<ul><li>۸)استخدم الجدول اا وجه المقارنة</li></ul>
نيتروجينية يوراسيل : الآلام الالالكالكا	تالى للمقارنة بين كل من	<ul><li>۸)استخدم الجدول اا وجه المقارنة نوع السكر</li></ul>
نيتروجينية يوراسيل : الآلام الالالكالكا	تالى للمقارنة بين كل من	<ul> <li>٨)استخدم الجدول الوجه المقارنة</li> <li>نوع السكر</li> <li>عدد الشرائط</li> </ul>
نيتروجينية يوراسيل : الآلام الالالكالكا	تالى للمقارنة بين كل من	<ul> <li>٨)استخدم الجدول الوجه المقارنة</li> <li>نوع السكر</li> <li>عدد الشرائط</li> <li>القواعد النيتروجينية</li> </ul>
نيتروجينية يوراسيل : الآلام الالالكالكا	تالى للمقارنة بين كل من	<ul> <li>٨)استخدم الجدول الوجه المقارنة</li> <li>نوع السكر</li> <li>عدد الشرائط</li> </ul>
نيتروجينية يوراسيل : الآلام الالالكالكا	تالى للمقارنة بين كل من	<ul> <li>٨)استخدم الجدول الوجه المقارنة نوع السكر عدد الشرائط القواعد النيتروجينية الوظيفة</li> </ul>
نيتروجينية يوراسيل : الآلام الالالكالكا	تالى للمقارنة بين كل من	<ul> <li>٨)استخدم الجدول الوجه المقارنة نوع السكر عدد الشرائط القواعد النيتروجينية الوظيفة</li> <li>مكان وجوده</li> </ul>
نيتروجينية يوراسيل : الآلام الالالكالكا	تالى للمقارنة بين كل من	<ul> <li>٨)استخدم الجدول الوجه المقارنة نوع السكر عدد الشرائط القواعد النيتروجينية الوظيفة</li> </ul>
نيتروجينية يوراسيل المحالات ال	الى للمقارنة بين كل من DNA	<ul> <li>٨)استخدم الجدول الوجه المقارنة نوع السكر عدد الشرائط القواعد النيتروجينية الوظيفة</li> <li>مكان وجوده الاسم الكامل</li> </ul>
نيتروجينية يوراسيل : الآلام الالالكالكا	تالی للمقارنة بین کل من DNA  DNA  المقارنة بین کل من	A)استخدم الجدول الوجه المقارنة نوع السكر عدد الشرائط القواعد النيتروجينية الوظيفة مكان وجوده الاسم الكامل       P)بوضم الجدول الذم
الم	نالى للمقارنة بين كل من DNA  DNA  المقارنة بين كل من المدول ثم أجب:	A)استخدم الجدول الوجه المقارنة نوع السكر عدد الشرائط القواعد النيتروجينية الوظيفة مكان وجوده الاسم الكامل       P)يوضم الجدول الذي المناسب لكل منهاأ
الم	نالى للمقارنة بين كل من DNA  DNA  المقارنة بين كل من المدول ثم أجب:	A)استخدم الجدول الوجه المقارنة نوع السكر عدد الشرائط القواعد النيتروجينية الوظيفة مكان وجوده الاسم الكامل المناسب لكل منهاأ موقع الإنزيم
المراسيل ال	نالى للمقارنة بين كل من DNA  DNA  المقارنة بين كل من المدول ثم أجب:	A)استخدم الجدول الوجه المقارنة نوع السكر عدد الشرائط القواعد النيتروجينية الوظيفة مكان وجوده الاسم الكامل P)يوضم الجدول الذي المناسب لكل منها أموقع الإنزيم الفم
ال في مناطق مختلفة من الجسم والرقم المبدروجيني الجسم والرقم المبدروجيني الجسم والرقم المبدروجيني مدى الـ PH نوع الوسط الحري الـ PH المري الم	نالى للمقارنة بين كل من DNA  DNA  أمامك الإنزيمات التى تعما كمل الجدول ثم أجب: الميليز اللعاب	A)استخدم الجدول الوجه المقارنة نوع السكر عدد الشرائط القواعد النيتروجينية الوظيفة مكان وجوده الاسم الكامل P)يوضم الجدول الذم موقع الإنزيم الفم المعدة
ال في مناطق مختلفة من الجسم والرقم المبدروجيني الجسم والرقم المبدروجيني الجسم والرقم المبدروجيني مدى الـ PH نوع الوسط الحري الـ PH المري المري الـ PH المري ال	نالى للمقارنة بين كل من DNA  DNA  أمامك الإنزيمات التى تعم كمل الجدول ثم أجب:	A)استخدم الجدول الوجه المقارنة نوع السكر عدد الشرائط القواعد النيتروجينية الوظيفة مكان وجوده الاسم الكامل P)يوضم الجدول الذم موقع الإنزيم الفم المعدة
الله المعدة . فسر تنبوك	تالى للمقارنة بين كل من DNA  DNA  أمامك الإنزيمات التى تعماكمل الجدول ثم أجب: الإنزيم اميليز اللعاب الميليز البنكرياس /التربسين /	<ul> <li>٨)استخدم الجدول الوجه المقارنة نوع السكر عدد الشرائط القواعد النيتروجينية الوظيفة مكان وجوده الاسم الكامل</li> <li>٩)بوضم الجدول الذم المناسب لكل منهاأ موقع الإنزيم الفم المعدة المعدة</li> <li>الأمعاء الدقيقة المعدة</li> <li>تنبأ بالتغير في نشاط تنبأ بالتغير في نشاط</li> </ul>
الله الله الله الله الله الله الله الله	تالى للمقارنة بين كل من DNA  DNA  أمامك الإنزيمات التى تعماكمل الجدول ثم أجب: الإنزيم اميليز اللعاب الميليز البنكرياس /التربسين /	<ul> <li>٨)استخدم الجدول الوجه المقارنة نوع السكر عدد الشرائط القواعد النيتروجينية الوظيفة مكان وجوده الاسم الكامل</li> <li>٩)بوضم الجدول الذم المناسب لكل منهاأ موقع الإنزيم الفم المعدة المعدة</li> <li>الأمعاء الدقيقة المعدة</li> <li>تنبأ بالتغير في نشاط تنبأ بالتغير في نشاط</li> </ul>

· 1 · 9 9 8 7 7 7 7